

### Kimya ve Elektrik - 1

1. Aşağıdaki bileşiklerde altı çizili olan atomlardan hangisinin yükseltgenme basamağı en büyüktür?

- A) HNO<sub>3</sub>                      B) KMnO<sub>4</sub>                      C) KClO<sub>3</sub>  
D) Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>                      E) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

2.  $H_2(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow H_2O(s) + \text{enerji}$

tepkimesi ile ilgili;

- I. İstemli tepkimedir.  
II. Yanma olayı gerçekleşmektedir.  
III. O<sub>2</sub> molekülündeki O atomları indirgenir.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I.                      B) Yalnız III.                      C) I ve II.  
D) I ve III.                      E) I, II ve III.

3. Aşağıdakilerden hangisi indirgenme yarı tepkimesidir?

- A)  $Fe(k) \rightarrow Fe^{2+}(suda) + 2e^-$   
B)  $Li(k) \rightarrow Li^+(suda) + e^-$   
C)  $Ag^+(suda) + e^- \rightarrow Ag(k)$   
D)  $Zn(k) \rightarrow Zn^{2+}(suda) + 2e^-$   
E)  $Al(k) \rightarrow Al^{3+}(suda) + 3e^-$

4. Aşağıda bazı bileşik çiftleri verilmiştir:

- I. H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> - HClO<sub>3</sub>  
II. HNO<sub>3</sub> - N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>  
III. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> - Na<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

Buna göre hangilerinde altı çizili olan atomların yükseltgenme basamakları aynıdır?

- A) Yalnız I.                      B) I ve II.                      C) I ve III.  
D) II ve III.                      E) I, II ve III.

5.  $C + H_2SO_4 \rightarrow CO_2 + SO_2 + H_2O$

tepkimesi ile ilgili;

- I. En küçük tam sayılarla denkleştirildiğinde H<sub>2</sub>O'nun katsayısı 2 olur.  
II. İndirgenme - yükseltgenme tepkimesidir.  
III. C indirgen maddedir.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I.                      B) Yalnız II.                      C) I ve III.  
D) II ve III.                      E) I, II ve III.

6.  $P + HNO_3 + H_2O \rightarrow H_3PO_4 + NO$

redoks tepkimesi en küçük katsayılar ile denkleştirildiğinde girenlerin toplam katsayısı kaç olur?

- A) 3                      B) 5                      C) 8                      D) 10                      E) 12

**Kimya ve Elektrik - 1**

7. Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinde hidrojen –1 yükseltgenme basamağına sahiptir?

- A) H<sub>2</sub>O                      B) MgH<sub>2</sub>                      C) HCl  
D) NaOH                      E) H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

8. I. 2Na(k) + 2H<sub>2</sub>O(s) → 2NaOH(suda) + H<sub>2</sub>(g)  
II. Fe(k) + S(k) → FeS(k)  
III. 2H<sub>2</sub>O(s) → 2H<sub>2</sub>(g) + O<sub>2</sub>(g)

Verilen tepkimelerden hangileri redoks tepkimelerine örnektir?

- A) Yalnız I.                      B) Yalnız II.                      C) Yalnız III.  
D) I ve II.                      E) I, II ve III.

9. Mg(k) + Pb<sup>2+</sup>(suda) → Mg<sup>2+</sup>(suda) + Pb(k)

tepkimesi istemli olarak gerçekleşmektedir.

Buna göre;

- I. Mg metali indirgendir.  
II. Pb metali yükseltgendir.  
III. Mg metali yükseltgenmiştir.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I.                      B) I ve II.                      C) Yalnız III.  
D) II ve III.                      E) I, II ve III.

10. KMnO<sub>4</sub> + HCl → KCl + MnCl<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O + Cl<sub>2</sub>

redoks tepkimesi en küçük tam sayılarla denkleştirildiğinde H<sub>2</sub>O'nun katsayısı kaç olur?

- A) 12                      B) 8                      C) 6                      D) 5                      E) 3

11. Zn(k) + Ag<sub>2</sub>O(k) → ZnO(k) + 2Ag(k)

tepkimesi ile ilgili;

- I. Redoks tepkimesidir.  
II. Oksijen yükseltgendir.  
III. Zn indirgendir.

bilgilerinden hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I.                      B) Yalnız II.                      C) Yalnız III.  
D) I ve III.                      E) II ve III.

12. Aşağıdakilerden hangisi hem redoks, hem de yanma tepkimesidir?

- A) O<sub>2</sub> + 4H<sup>+</sup> + 4e<sup>-</sup> → H<sub>2</sub>O  
B) KCl → K<sup>+</sup> + Cl<sup>-</sup>  
C) Al + Fe<sup>3+</sup> → Al<sup>3+</sup> + Fe<sup>2+</sup>  
D) HCl + NaOH → NaCl + H<sub>2</sub>O  
E) CH<sub>4</sub> + 2O<sub>2</sub> → CO<sub>2</sub> + 2H<sub>2</sub>O

